(19)日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平9-79982

(43)公開日 平成9年(1997)3月28日

(51) Int.Cl.<sup>6</sup>

費別記号

庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

G01N 21/65

33/483

G01N 21/65

33/483

33/487

С

33/487

審査請求 未請求 請求項の数4 FD (全 22 頁)

(21)出願番号

特顯平7-262338

(71)出顧人 000141897

株式会社京都第一科学

(22)出顧日

平成7年(1995)9月13日

京都府京都市南区東九条西明田町57番地

(72)発明者 王 かおる

京都府京都市南区東九条西明田町57番地

株式会社京都第一科学内

(72)発明者 實 暁鳴

京都府京都市南区東九条西明田町57番地

株式会社京都第一科学内

(74)代理人 弁理士 野口 繁雄

(54) 【発明の名称】 体液中成分の光学的同時測定方法

#### (57) 【要約】

【課題】 ラマン分光法を利用した、短時間で、直接的に、体液中の複数成分を同時に定性・定量でき、消耗品も不要な測定方法を提供すること。

【解決手段】 測定しようとする体液中の各成分についてその単成分水溶液の濃度とそのラマンスペクトル強度との間の相関が良好な波数をその成分に固有の測定波数として選択し、体液試料に対しラマン励起光を照射し、測定しようとする複数の各体液中成分についてそれぞれの測定波数でのラマンスペクトル強度を測定するか、又は任意の波数範囲の複数の波数におけるラマンスペクトル強度を測定する。各成分について予め作成した検量線を利用して体液中の各成分を同時に定性・定量分析したり、多変量回帰分析による演算処理により他成分の干渉を抑えて各成分を同時に定性・定量分析することができる。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 測定しようとする体液中の各成分につい て、その成分の濃度とラマンスペクトル強度との相関が 良好な波数をその成分固有の測定波数として予め選択 し、

体液試料に対しラマン励起光を照射し、測定しようとす る各成分についてのそれぞれの測定波数でのラマンスペ クトル強度又はそれぞれの測定波数範囲でのラマンスペ クトル積算強度を測定し、

各成分についてそれぞれの測定波数でのラマンスペクト ル強度又はそれぞれの測定波数範囲でのラマンスペクト ル積算強度とその成分の濃度について予め作成した検量 線を利用し、体液中の各成分を同時に定性・定量分析す ることを特徴とする測定方法。

【請求項2】 体液試料に対しラマン励起光を照射し、 測定しようとする体液中の複数の各成分の濃度とラマン スペクトル強度との相関が良好な波数を各成分固有の測 定波数としてそれらの測定波数でのラマンスペクトル強 度を測定し、又は任意の波数範囲の複数の波数における ラマンスペクトル強度を測定し、

多変量回帰分析により体液試料中の複数成分を同時に定 性・定量分析することを特徴とする測定方法。

【請求項3】 各成分の濃度とラマンスペクトル強度と の相関が良好な波数は、相関係数R2が0.8以上、好ま しくは0.9以上の波数である請求項1又は2に記載の 測定方法。ただし、相関係数R<sup>2</sup>は次の式により算出さ れる値である。

【数1】

$$R^{2} = \frac{\left\{ \sum_{i=1}^{n} [(x i - X)(y i - Y)]\right\}^{2}}{\left[\sum_{i=1}^{n} (x i - X)^{2}\right]\left[\sum_{i=1}^{n} (y i - Y)^{2}\right]}$$

x i : 体液中成分の各点の濃度

yi:xiに対するラマンスペクトル強度

× :体液中成分の各点の濃度の平均値

Y : ラマンスペクトル強度の平均値

【請求項4】 測定しようとする体液成分として、アル ブミン、グロブリン、ヘモグロビン、グルコース、アセ ト酢酸リチウム、β-ヒドロキシ酪酸、アセトン、ジタ ウロビリルビン、ウロビリン、亜硝酸ナトリウム、尿 素、尿酸、葉酸、アスコルビン酸、ビタミンB2、クレア チン1水和物、クレアチニン、 $\alpha-$ アミラーゼ、 $\beta-$ ア ミラーゼ及びアンモニアのうちの少なくとも 1 成分を含 み、各成分の測定波数又は測定波数範囲は、

アルブミンに対しては590~650 c m-1付近、800~860 c m-1付近、2342~2402 c m-1から選択し、

グロブリンに対しては158~218 c m-1付近、402~462 c m-1付近、623~683 c m-1付近、807~867 c m-1付近、 822~862 c m-1付近、1353~1413 c m-1付近、1562~16 22 c m-1付近、1847~1907 c m-1付近、2095~2155 c m -1付近、2340~2400 c m-1付近、2403~2463 c m-1付近 から選択し、

ヘモグロビンに対しては、807~867 c m-1付近、893~9 53 c m-1付近、1353~1413 c m-1付近、1562~1622 c m -1付近、1840~1900 c m-1付近、2095~2155 c m-1付 近、2340~2400 c m-1付近、2403~2463 c m-1付近から

グルコースに対しては、200~554 c m-1付近、810~944 c m-1付近、2590~2940 c m-1付近から選択し、 アセト酢酸リチウムに対しては、799~859 c m-1付近、 1353~1413 c m-1付近、1840~1900 c m-1付近、2347~ 2407 c m-1付近、2907~2967 c m-1付近から選択し、 β-ヒドロキシ酪酸に対しては、1420~1480 c m-1付

近、1557~1617 c m-1付近、1600~1660 c m-1付近、28 70~2971 c m-1付近から選択し、

アセトンに対しては、775~845 c m-1付近、1050~1110 c m-1付近、1207~1267 c m-1付近、1399~1459 c m-1 付近、1680~1740 c m-1付近、2911~2971 c m-1付近か ら選択し、

ジタウロビリルビンに対しては、927~987 c m-1付近、 1233~1293 c m-1付近、1586~1616 c m-1付近から選択

ウロビリンに対しては、332~2900 c m-1から任意の位 置を選択し、

亜硝酸ナトリウムに対しては、783~843cm-1付近、13 18~1378 c m-1付近から選択し、

尿素に対しては、501~561 c m-1付近、567~627 c m-1 付近、978~1048 c m-1付近、1033~1093 c m-1付近、1 138~1198 c m-1付近、1583~1643 c m-1付近から選択

尿酸に対しては、640~700 c m-1付近から選択し、 葉酸に対しては、631~691 c m-1付近、816~876 c m-1 付近、901~961 c m-1付近、1355~1415 c m-1付近、15 62~1622 c m-1付近、1847~1907 c m-1付近、2093~21

53 c m-1付近、2339~2399 c m-1付近、2400~2460 c m

- 1付近から選択し、

アスコルビン酸に対しては、800~860 c m-1付近、1673 ~1733 c m-1付近、2919~2979 c m-1付近から選択し、 ビタミンB2に対しては、404~464cm-1付近、626~68 6 c m-1付近、798~858 c m-1付近、860~920 c m-1付 近、1317~1377 c m-1付近、1546~1606 c m-1付近、18 34~1894 c m-1付近、2106~2166 c m-1付近、2360~24 20 c m-1付近、2419~2479 c m-1付近から選択し、 クレアチン1水和物に対しては、800~860 c m-1付近、

1563~1623 c m-1付近から選択し、

クレアチニンに対しては、538~598cm-1付近、580~6 40cm-1付近、665~725cm-1付近、817~877cm-1付 近、868~928cm-1付近、1021~1081cm-1付近、1550 ~1610cm-1付近、2868~2900cm-1付近、2900~2950 cm-1付近、2950~2996cm-1付近から選択し、

αーアミラーゼに対しては、393~453 c m-1付近、631~691 c m-1付近、792~852 c m-1付近、868~928 c m-1付近、1333~1393 c m-1付近、1546~1606 c m-1付近、1834~1894 c m-1付近、2334~2394 c m-1付近から選択し、

β-アミラーゼに対しては、376~436 c m-1付近、622 ~682 c m-1付近、783~843 c m-1付近、868~928 c m-1付近、1334~1394 c m-1付近、1546~1606 c m-1付 近、1834~1894 c m-1付近、2665~2725 c m-1付近から 選択し、

アンモニアに対しては、3190〜3250 c m-1付近、3292〜3350 c m-1付近、3377〜3437 c m-1付近から選択し、イノシトールに対しては、404〜464 c m-1付近、805〜865 c m-1付近、1014〜1074 c m-1付近、1438〜1498 c m-1付近、2966〜3026 c m-1付近から選択し、

ガラクトースに対しては、466~526 c m-1付近、835~8 95 c m-1付近、1032~1092 c m-1付近、1237~1297 c m -1付近、1332~1392 c m-1付近、1438~1498 c m-1付 近、2946~3006 c m-1付近から選択し、

フルクトースに対しては、569~629 c m-1付近、772~8 32 c m-1付近、1044~1106 c m-1付近、1237~1297 c m -1付近、1438~1498 c m-1付近、2966~2996 c m-1付近から選択する請求項 1 から 3 のいずれかに記載の測定方法。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は臨床検査の分野において、ラマン光を利用して体液(尿、血液、血清、血漿、唾液、汗など)中成分、例えばアルブミン、グロブリン、ヘモグロビン、グルコース、アセト酢酸リチウム、β-ヒドロキシ酪酸、アセトン、ジタウロビリルビン、ウロビリン、亜硝酸ナトリウム、尿素などを同時に短時間で定性・定量測定する方法に関するものである。【0002】

【従来の技術】臨床検査において、体液中成分を測定する方法としては、試薬法、試験紙法、化学発光法、イムノアッセイ法、酵素法、クロマトグラフィー法などがある。

【0003】試験紙法で用いる試験紙は、セルロースに 反応試薬を含ませた反応部分をプラスティックの支持体 に接着剤などで固定し乾燥させたものが多い。反応部分 は湿気を含むと試薬間で反応が起こり、また高温や光に よっても変成して、感度が低下することが多いことか ら、試験紙を収納する容器は密閉し、高温を避けて保存 し、有効期限内に使用しなければならない。例えば尿検査の試験紙法はHI、タンパク質、グルコース、ケトン体、ビリルビン、潜血、ウロビリノーゲン、細菌感染、比重などの項目について1分以内に同時に多項目の測定が可能であるが、試薬部分の反応は内因性の促進物質や阻害物質の他、反応温度や湿度などによっても影響を受け、しかも、半定量しかできない。試験紙法での判定法は主に比色法であり、その反応機構は酵素反応や、酸化還元反応などの化学反応が主である。試薬法では、指示薬や酵素・化学反応を介した比色法やタンパク測定に使用される比濁法が主である。

【0004】酵素法は被測定物質に特異性が高く、簡便であるが、体液自体が持つ色調により陽性反応を隠蔽する危険性があり、さらに、酸化還元反応を介している場合には内因性、外因性の種々の酸化、還元反応物質によって反応が抑制されたりすることがあり、偽陰性、偽陽性が見られる危険性がある。

【0005】しかし、いずれの方法も媒介反応を介して 測定する間接測定法であるため、潜在的な誤差がある。 概して比色法で判定を行う場合には、結果の判定に誤差 が生じやすく、化学反応を介するものは特異性が低い。 また、体液中にはこれらの検査に干渉する物質が多数存 在するため、反応が阻害されたり、偽陽性反応を起こさ せたり、陽性反応とは異なる色調を呈し、陽性反応を隠 蔽してしまう。元来酵素を使用する系は不安定で、化学 反応を介する系は共存物質の影響を受けやすい。また、 検査項目の臨床的意義が相互に関連する場合(ビリルビ ンとウロビリノーゲン、タンパクと潜血、グルコースと ケトン体)には、多項目の試験を同時に行い総合判定す ることが有用であるが、各項目の試験を個別に行うこと は煩雑で、しかも、干渉物の影響を受けやすい。多項目 試験紙は髙価であることや、判定し難いことで敬遠され がちである。

【0006】試薬法、試験紙法及び酵素法では消耗品である試薬、試験紙片または酵素などが必要であり、また使用前の試薬等の保存安定性や使用後の廃棄の問題もある。さらに、試薬や試料の添加量など操作時のミスによる誤差が起こる可能性があり、操作も煩雑で、測定を目的としないアスコルビン酸などの他の成分により干渉作用を受けるという欠点もある。試薬法や酵素法では単成分での定量測定は可能であるが、同時に多成分の測定をすることは不可能であり、また、試験紙法では多成分を同時に測定できるが半定量しかできないという欠点がある

【0007】化学発光法には、発光物質が必要であり、 抗原抗体反応を介するイムノアッセイ法は、一般的に洗 浄が必要であり、工数が多く、干渉物の影響や非特異吸 着の恐れがある。

【0008】クロマトグラフィー法では高価な装置が必要であり、一般的に測定に時間がかかる。また、消耗品

であるカラムは高価であり、コスト高になる問題があ る。

#### [0009]

【発明が解決しようとする課題】本発明は消耗品である 試薬、試験紙片及び酵素などを不要にし、さらにはそれ らの消耗品の使用前の保存安全性や使用後の廃棄の問 題、誤差を生じる原因となる煩雑な操作や他の成分によ る干渉作用などの問題をなくし、さらに多成分を同時に 定量測定する方法を提供することを目的とするものであ る。

#### [0010]

【課題を解決するための手段】本発明は被測定物質中の各体液中成分から固有のラマンスペクトルを得、そのスペクトルを利用してそのスペクトル強度もしくはスペクトル積算強度又は任意の波数範囲の複数の波数におけるラマンスペクトル強度から各成分を定性・定量測定しようとする体液中の各成分について、その成分の濃度とラマンスペクトル強度との相関が良好な波数をその成分固有の起光を照射し、測定しようとする各成分についてのそれぞれの測定波数でのラマンスペクトル強度を測定し、各成分についてそれぞれの測定波数でラマンスペクトル強度を測定し、各度とその成分の濃度について予め作成した検量線を利用して体液中の各成分を同時に定性・定量分析する。測定波数

でのラマンスペクトル強度はラマンスペクトルのピーク のピーク高さを意味するものである。ピーク高さに代えてその測定波数を含む測定波数範囲のラマンスペクトルピークのピーク面積を測定して定性・定量してもよい。 測定波数範囲でのラマンスペクトル積算強度はラマンスペクトルピークのピーク面積を意味するものである。

【0011】本発明の第2の態様では、体液試料に対し ラマン励起光を照射し、測定しようとする体液中の複数 の各成分の濃度とラマンスペクトル強度との相関が良好 な波数を各成分固有の測定波数としてそれらの測定波数 でのラマンスペクトル強度を測定し、又は任意の波数範囲の複数の波数におけるラマンスペクトル強度を測定 し、多変量回帰分析により体液試料中の複数成分を同時 に定性・定量分析する。

【0012】本発明で用いる「ラマン」なる語句は、狭い意味でのラマン散乱だけでなく、蛍光が発生している場合にはその蛍光も同時に検出されるので、ラマン散乱及び蛍光を含んだ意味で使用している。

【0013】測定しようとする各体液中成分について、その単成分水溶液の濃度とこの固有なラマンスペクトル強度との間の相関係数  $R^2$ が 0.8以上、好ましくは 0.9以上の波数をその成分固有の測定波数として選択する。相関係数  $R^2$ は次の式により与えられる。

#### 【数2】

$$R^{2} = \frac{\left\{ \sum_{i=1}^{n} [(x i - X)(y i - Y)]\right\}^{2}}{\left[ \sum_{i=1}^{n} (x i - X)^{2} \right] \left[ \sum_{i=1}^{n} (y i - Y)^{2} \right]}$$

xi:体液中成分の各点の濃度

y i : x i に対するラマンスペクトル強度 X : 体液中成分の各点の濃度の平均値 Y : ラマンスペクトル強度の平均値

【0014】各成分の好ましい測定波数又は測定波数範囲は、アルブミンに対しては590~650 c m-1付近、800~860 c m-1付近、2342~2402 c m-1(図 6 参照)から選択し、グロブリンに対しては158~218 c m-1付近、402~462 c m-1付近、623~683 c m-1付近、807~867 c m-1付近、822~862 c m-1付近、1353~1413 c m-1付近、1562~1622 c m-1付近、1847~1907 c m-1付近、2095~2155 c m-1付近、2340~2400 c m-1付近、2403~2463 c m-1付近(図 3 6 参照)から選択し、ヘモグロビンに対しては、807~867 c m-1付近、893~953 c m-1付近、1353~1413 c m-1付近、1562~1622 c m-1付近、1840~1900 c m-1付近、2095~2155 c m-1付近、2340~2400 c m-1付近、2403~2463 c m-1付近、200~554 c m-1付近、810~944 c m-1付近、2590~2940 c m-1付近(図 8 参照)

から選択し、アセト酢酸リチウムに対しては、799~859 cm-1付近、1353~1413 cm-1付近、1840~1900 cm-1 付近、2347~2407 c m-1付近、2907~2967 c m-1 (図 3 4参照)付近から選択し、β-ヒドロキシ酪酸に対して は、1420~1480 c m-1付近、1557~1617 c m-1付近、16 00~1660 c m-1付近、2870~2971 c m-1付近(図35参 照) から選択し、アセトンに対しては、775~845 c m-1 付近、1050~1110 c m-1付近、1207~1267 c m-1付近、 1399~1459 c m-1付近、1680~1740 c m-1付近、2911~ 2971 c m-1付近(図14参照)から選択し、ジタウロビ リルビンに対しては、927~987 c m-1付近、1233~1293 cm-1付近、1586~1616cm-1付近(図38参照)から 選択し、ウロビリンに対しては、332~2900cm-1から 任意の位置を選択し、亜硝酸ナトリウムに対しては、78 3~843cm-<sup>1</sup>付近、1318~1378cm-<sup>1</sup>付近(図39参 照)から選択し、尿素に対しては、501~561cm-1付 近、567~627 c m-1付近、978~1048 c m-1付近、1033 ~1093 c m-1付近、1138~1198 c m-1付近、1583~1643 cm-1付近(図10参照)から選択し、尿酸に対して

は、640~700 c m-1付近(図40参照)から選択し、葉 酸に対しては、631~691 c m-1付近、816~876 c m-1付 近、901~961 c m-1付近、1355~1415 c m-1付近、1562 ~1622 c m-1付近、1847~1907 c m-1付近、2093~2153 cm-1付近、2339~2399cm-1付近、2400~2460cm-1 付近(図41参照)から選択し、アスコルビン酸に対し ては、800~860 c m-1付近、1673~1733 c m-1付近、29 19~2979 c m-1付近(図42参照)から選択し、ビタミ ンB2に対しては、404~464cm-1付近、626~686cm-1付近、798~858 c m-1付近、860~920 c m-1付近、131 7~1377 c m-1付近、1546~1606 c m-1付近、1834~189 4 c m-1付近、2106~2166 c m-1付近、2360~2420 c m-1付近、2419~2479 c m-1付近(図43参照)から選択 し、クレアチン1水和物に対しては、800~860 c m-1付 近、1563~1623 c m-1付近(図44参照)から選択し、 クレアチニンに対しては、538~598 c m-1付近、580~6 40 c m-1付近、665~725 c m-1付近、817~877 c m-1付 近、868~928cm-<sup>1</sup>付近、1021~1081cm-<sup>1</sup>付近、1550 ~1610 c m-1付近、2868~2900 c m-1付近、2900~2950 cm-1付近、2950~2996cm-1付近(図45参照)から 選択し、 $\alpha$ -アミラーゼに対しては、393~453 c m-1付 近、631~691 c m-1付近、792~852 c m-1付近、868~9 28 c m-1付近、1333~1393 c m-1付近、1546~1606 c m -1付近、1834~1894cm-1付近、2334~2394cm-1付近 (図46参照)から選択し、β-アミラーゼに対して は、376~436 c m-1付近、622~682 c m-1付近、783~8 43 c m-1付近、868~928 c m-1付近、1334~1394 c m-1 付近、1546~1606 c m-1付近、1834~1894 c m-1付近、 2665~2725 c m-1付近(図47参照)から選択し、アン モニアに対しては、3190~3250 c m-1付近、3292~3350 cm-1付近、3377~3437cm-1付近(図48参照)から 選択し、イノシトールに対しては、404~464 c m-1付 近、805~865 c m-1付近、1014~1074 c m-1付近、1438 ~1498cm-1付近、2966~3026cm-1付近(図49参 照)から選択し、ガラクトースに対しては、466~526 c m-1付近、835~895 c m-1付近、1032~1092 c m-1付 近、1237~1297 c m-1付近、1332~1392 c m-1付近、14 38~1498 c m-1付近、2946~3006 c m-1付近(図50参 照)から選択し、フルクトースに対しては、569~629 c m-1付近、772~832 c m-1付近、1044~1106 c m-1付 近、1237~1297cm-1付近、1438~1498cm-1付近、29 66~2996 c m-1付近(図51参照)から選択する。

【0015】体液検体が上記成分のうちの2成分以上を含んでいる場合は、体液検体に単一波長の励起光を照射してその体液検体からの散乱光を受光して得たラマンスペクトルのうち、各成分に対して上記のように設定された波数域で、かつ互いに重ならない波数域でのスペクトル強度をもとに各成分濃度を算出することが望ましい。【0016】多変量回帰分析演算は主成分回帰分析法(PCR法)や部分最小二乗法(PLS法)などの多変

量回帰分析法を用いてデータ解析を行う。多変量回帰分析法では、一度に多くのスペクトル強度を用いて回帰分析することができるので、単回帰分析に比べて高い精度の定量分析が可能である。重回帰分析はもっとも多用されているが、多数の試料が必要であり、各波数でのスペクトル強度同士の相関が高い場合にはその定量分析精度は低くなる。一方、多変量回帰分析法であるPCR法は複数の波数域でのスペクトル強度を互いに無関係な主に人を削除することができるので、高い定量分析精度が得られる。またPLS法は主成分の抽出の際に試料濃度のデータも利用することができるので、PCR法と同様に高い定量分析精度を得ることができる。多変量回帰分析に関しては『多変量解析』(中谷和夫著、新曜社)を参考にできる。

【0017】種々の変動要因により複雑に変動するスペクトルから必要な情報を引き出すには、コンピューターによるデータ処理が大いに役立つ。代表的な処理法は市販の近赤外装置等に装備されている処理用ソフトウェアにも収容されている。また市販のソフトウェアとしてCOMO社のアンスクランバーなどがある。代表的な処理法とは上に挙げた重回帰分析やPLS法、主成分回帰分析等である。

【0018】定量分析に適用するデータ処理の大きな流れは、①キャリブレーションモデルの作成、②キャリブレーションモデルの作成、②キャリブレーションモデルの評価、③未知試料の定量である。キャリブレーションを行うには、適当な数の検量線作成用試料を充分な精度で測定する必要がある。得られたスペクトルは必要に応じて前処理を行う。代表的な前処理としては、スペクトルの平滑化や微分、正規化があり、いずれも一般的な処理である。

【0019】次に、キャリブレーションは、スペクトルデータと目的特性の分析値との間の数学的関係式、すなわちモデルを構築する処理である。モデルの作成は、検量線作成用試料の分析値とスペクトルデータを用い、統計的手法によって行われる。

【0020】作成された検量線の未知試料に対する予測の精度正しく評価するため、評価用試料により、未知試料に対する測定誤差が求められる。検量線の精度が不充分であると判定されたときは、必要に応じて処理法の種類やパラメーターの変更など行い、検量線の修正を行う。精度が充分であると認められた検量線は未知試料の分析に際し、スペクトルデータから目的特性の値を予測する関係式として使用され、未知試料濃度の定量に用いられる。

【0021】図54に多変量回帰分析の一般的な手順をフローチャートとして示す。検量線作成用試料(分析値既知)のラマンスペクトル測定を行ない、必要に応じて平滑化や正規化等の前処理を行なった後、得られたラマンスペクトルデータ(各波数におけるラマンスペクトル

強度)から、多変量回帰分析を用いてキャリブレーションを行なってキャリブレーションモデルを作成する。

【0022】次に、このキャリブレーションモデルを評 価するための評価用試料(分析値既知)のラマンスペク トル測定を行ない、必要に応じて平滑化や正規化等の前 処理を行なった後、得られたラマンスペクトルデータを キャリブレーションモデルに代入し、評価用試料の実測 値とキャリブレーションモデルからの計算値とを比較 し、キャリブレーションモデルの精度を評価する。精度 が不十分である場合は検量線作成用試料のスペクトル測 定や前処理、キャリブレーションモデルの作成等の段階 に戻り、必要に応じて処理の変更を行ない、キャリブレ ーションモデルに修正を加え、評価用試料のラマンスペ クトルデータによって評価を繰り返す。十分な精度が得 られたと判定されると、未知試料(分析値未知)のラマ ンスペクトル測定により得られたラマンスペクトルデー タをこのキャリブレーションモデルに代入し、濃度を計 算する。

(『臨床検査法提要』金井正光、金原出版株式会社)。 さらに、尿酸は尿路結石や髙尿酸血症、葉酸は胃や腸切 開に伴う吸収不良症候群や悪性腫瘍、クレアチンはステ ロイドミオパチー発症、クレアチニンは筋疾患や腎疾 患、急性膵炎や膵管閉塞、アンモニアは代謝異常や重症 肝疾患などの指標となる。

【0024】また、ビリルビンは水に不溶であるため、実験に際してジタウロビリルビンを使用した。ジタウロビリルビンとはタウリン抱合型ビリルビンのことで、基本骨格は共通で、2つのカルボニル基がタウリンと脱水結合したものである。You-Zing Hsiehら (Langmuir 1987, 3, 1141-1146) が行ったビリルビンのSERS (表面増強ラマン分光法)スペクトルと比べると、今回得られたラマンスペクトルの690.065cm-1付近のピーク以外は、ほぼ同じスペクトルであるため、これ以外はビリルビン由来のピークであると言える。また、CH2横ゆれ振動と思われる957.5cm-1付近のピークは-CH2-の縦ゆれ

振動と考えられるが、タウリン部分のCH2もスペクトル に含まれているので、ビリルビンでは相対強度が若干低 くなると予想できる。

【0025】また、ウロビリンに関しては、ウロビリノーゲンは不安定であり、空気酸化で容易にウロビリンになるため、ウロビリンで測定を行った。ウロビリンはウロビリノーゲンの-NH-の1つが酸化され、-N=になったものである。この-NH-のピーク位置は3530~3480 cm-1であり、溶媒である水の0-H伸縮振動(3650~3400 cm-1)の位置と重なり、隠れてしまうため、両者のスペクトルはほぼ同一と予想できる。アルブミンの2372.8 cm-1付近のピークはNH+伸縮振動によるものと考えられる。

【0026】グロブリンの188.232cm<sup>-1</sup>付近のピーク及び432.919cm<sup>-1</sup>付近のピークはCCCからの振動、653.937cm<sup>-1</sup>付近のピークはCH<sub>2</sub>、CHからの振動、837cm<sup>-1</sup>付近のピークはCH<sub>2</sub>からの振動、852cm<sup>-1</sup>付近のピークはCH<sub>2</sub>CHからの振動、1383.49cm<sup>-1</sup>付近のピークはアミド川の振動、1592.41cm<sup>-1</sup>付近のピークはアミド川の振動、1592.41cm<sup>-1</sup>付近のピークはアミド川の振動、1877.64cm<sup>-1</sup>付近のピークはCH<sub>2</sub>からの振動、2125.39cm<sup>-1</sup>付近のピークはCCからの振動、2370cm<sup>-1</sup>付近のピークはSHからの振動によるものと考えられる。

【0027】ヘモグロビンの837cm-1付近のピークはCH2からの振動、923.373cm-1付近のピークはCH3からの振動、1383.49cm-1付近のピークはアミド IIIの振動、1592.41cm-1付近のピークはアミドIIIの振動、1870.82cm-1付近のピークはCH2からの振動、2125.39cm-1付近のピークはCCからの振動、2370cm-1付近のピークはCH+からの振動、2370cm-1付近のピークはSHからの振動によるものと考えられる。また、共鳴ラマン分光法によるオキシヘモグロビンのスペクトルが『ラマン分光学』 (P. R. CAREY著) に記載されているので、それを参考にした。

【0028】D-グルコースの405 c m-1付近のピークはC C Oからの振動、524 c m-1付近のピークは基本骨格振動、648 c m-1付近のピークはCCからの振動、779 c m-1付近のピーク及び840 c m-1付近のピークはCHからの振動、1054 c m-1付近のピークはCHからの振動、1076 c m-1付近のピークはCHからの振動、1076 c m-1付近のピークはCHからの振動、1276 c m-1付近のピーク及び1346 c m-1付近のピークはCOHからの振動、1426 c m-1付近のピークはCH2からの振動、1640 c m-1付近のピークはCH2からの振動、1640 c m-1付近のピークはCH2からの振動、2900 c m-1付近のピークはCH2からの振動によるものと考えられる。

【0029】アセト酢酸リチウムの829.379 c m-1付近のピーク、1383.49 c m-1付近のピーク及び1870.82 c m-1付近のピークはCH2からの振動、2937 c m-1付近のピークはCH3 とCH2からの振動によるものと考えられる。 【0030】 $\beta$ -ヒドロキシ酪酸の1450.98 c m-1付近の ピークは $CH_2$ からの振動と $CO_2$ -からの振動、 $1587.69\,c$  m -1付近の $\ell^*$ - $\ell^*$ -

【0031】アセトンの $805 \, \mathrm{c} \, \mathrm{m}$ -1付近のピーク、 $1080 \, \mathrm{c} \, \mathrm{m}$ -1付近のピーク、 $1429 \, \mathrm{c} \, \mathrm{m}$ -1付近のピーク及び $2940 \, \mathrm{c} \, \mathrm{m}$ -1付近のピークは $\mathrm{CH}_3$ からの振動、 $1237 \, \mathrm{c} \, \mathrm{m}$ -1付近のピークは $\mathrm{CH}_3$ 0からの振動、 $1710 \, \mathrm{c} \, \mathrm{m}$ -1付近のピークは $\mathrm{CO}$ 0からの振動によるものと考えられる。

【0032】ジタウロビリルビンの690.065c  $m^{-1}$ 付近のピークはCCからの振動、957.5 c  $m^{-1}$ 付近のピーク及び1458.88 c  $m^{-1}$ 付近のピークはCH2からの振動、1263.96 c  $m^{-1}$ 付近のピークはCH2からの振動とCOからの振動、1616.29 c  $m^{-1}$ 付近のピークはCCからの振動とCOからの振動とCOからの振動によるものと考えられる。

【0033】ウロビリンはそれ自体が持つ蛍光が強く、ラマンピークは得られなかった。亜硝酸ナトリウムの81  $3 \text{ cm}^{-1}$ 付近のピーク及び1339.  $5 \text{ cm}^{-1}$ 付近のピークはN0からの振動によるものと考えられる。

【0034】尿素の531.939 c m-1付近のピーク、1008 c m-1付近のピーク及び1168.35 c m-1付近のピークはC Nからの振動、597.248 c m-1付近のピークはC0からの振動、1613.67 c m-1付近のピークはC0と $NH_2$ からの振動と考えられる。

【0035】試料として尿を測定する場合は、時間当りの排泄量が一定しているクレアチニンの濃度を基準にして他の尿成分の濃度を規格化することにより、尿量で変化する尿成分濃度を補正することができる。

【0036】以下、実施例により本発明をさらに具体的に説明するが、本発明はこれに限定されるものではない。

【実施例】ここで、本発明の測定法を実施するための測定装置の例を図1と図2に示す。図1は装置構成のブロック図であり、光源部1、試料部2、測定対象光学調整部3、補正光学調整部4、分光検出部5及びデータ処理部6からなる。図2に図1のブロック図を詳細に表した具体的な例を示す。光源部1は、単一波長光を発生する励起光源7と、励起光源7からの励起波長のみを透過させ、その他の光は反射するバンドパスフィルター27と、励起光源7からの光束を試料用光束24sと補正用光束24rとに分割するハーフミラー9と、ハーフミラー9を挟んで試料部2の試料11に試料用光束24sを収束させるための光源集光レンズ8及び集光レンズ10を備えている。

【0037】光源7としては、例えばレーザ装置が用いられる。レーザ装置としては連続発振をするArイオンレーザ、Krイオンレーザ、He-Neレーザ、He-Cdレーザ、Nd:YAGレーザなど、又はパルスレーザなどを用いることができ、近紫外域から近赤外域に渡

る広い波長範囲のレーザから選択して利用することが出来る。レーザ装置以外の光源としてハロゲンランプなどの多波長光を発生する光源を分光器と組み合わせて用いることもできる。

【0038】試料部2には体液試料11がセル26に入れられて設置され、その体液試料11に試料用光束24sが照射される。

【0039】測定対象光学調整部3は、試料セル26中に収められた試料11に試料用光東24sが照射されて発生した散乱光から励起光と同じ波長成分を除去して蛍光とラマン散乱光を含んだ測定対象光を取り出すフィルタ手段14と、散乱光を分光器の入口スリット25に収束させるようにビームを調整する光学系13,15とを備えている。測定対象光学調整部3の出口位置には、測定対象光学調整部3からの試料用光東24sと補正光学調整部4から出射した補正用光東24rとを同一の光路上に置く合波手段としてのハーフミラー16が設けられている。

【0040】測定対象光学調整部3におけるフィルタ手段14は、励起光波長をノッチ領域に含むホログラフィック・ノッチ・フィルタ、又は励起光波長を含みそれより短波長側を遮蔽するカットフィルタであることが望ましい。ホログラフィック・ノッチ・フィルタは、所望の波長領域のみを遮蔽し、その他の領域の波長光を透過させるものである。その遮蔽される領域(ノッチ領域)に励起光波長が含まれたものを使用することで、測定対象光学調整部3から出射する試料用光束24sは測定対象光成分のみを含んだものとなる。

【0041】ホログラフィック・ノッチ・フィルタは例えばKAISER OPTICAL SYSTEMS. INC. (アメリカ)から入手することが出来る。ホログラフィック・ノッチ・フィルタ14は、例えばノッチ領域に含まれる波長光を完全に遮蔽し、ノッチ領域以外の波長領域の光は80%以上を透過させる特性を持っている。

【0042】補正光学調整部4は、励起光源部1でハーフミラー9により分割された補正用光束24rの光量を減衰させる減衰フィルタ17と、光路を折り曲げるミラー18を備えている。補正用光束24rは光源からの励起光強度の変動によるスペクトル光強度の変動を補正するものであり、そのような補正を必要としない場合は、光源部1でのハーフミラー9、補正光学調整部4及び合波手段であるハーフミラー16は不要になる。補正用光束24rは光源7からの励起光のみを含み、試料を経ていないため、試料には依存せず、光源からの強度変動を忠実に表したものとなる。

【0043】分光検出部5は、測定対象光学調整部3からの試料用光束24sと補正光学調整部4から出射した補正用光束24rとをハーフミラー16から入口スリット25を経て取込み分光する分光器21と、その分光器21により分光されたスペクトル光を検出する検出器2

0とを備えている。

【0044】分光検出部5は検出器20としてマルチチャンネル光検出器を備え、測定しようとする波長領域を同時に検出するポリクロメータであることが望ましい。分光検出部5がポリクロメータであるときは、測定しようとする波長領域を同時に検出することができ、所定領域の測定対象光スペクトルと励起光とを同時に検出することが出来る。その結果、測定対象光の各波長の検出時間と励起光との検出時間に差が生じない。しかし、測定対象光の各波長の検出時間と励起光との検出時間に差が生じてもよい場合は、分光検出部5は分光器21として波長走査型の分光器を備え、検出器20としてシングルチャンネル光検出器を備え、測定しようとする波長領域を順次検出するものであってもよい。

【0045】データ処理部6は、処理演算コントロール部22と出力装置23を備え、分光検出部5の検出器20により検出された分光スペクトル中の励起光成分の検出強度を基準にして測定対象光強度を補正する機能を有する。

【0046】処理演算コントロール部22は各部の動作を制御したり、分光検出部5が検出した信号をスペクトル解析や多変量解析などの処理を行い、分光検出部5により検出された分光スペクトル中の励起光成分の検出強度を基準にして測定対象光の検出強度を補正するデータ処理も行い、光源の変動が補正されたラマン散乱スペクトルを演算したり、測定対象光強度から試料の定性や定量も行う。出力装置23は処理演算コントロール部22で処理されたデータを出力するプリンタやディスプレイなどである。

【0047】この実施例の動作を説明すると、光源部1からの試料用光束24sは、測定対象光学調整部3に配置されたハーフミラー12で反射されて試料部2の試料11に照射される。試料11からの散乱光は測定対象光学調整部3を経て励起光と同じ波長成分が除去され、ハーフミラー16を経て入口スリット25から分光器21に入射する。一方、励起光源部1でハーフミラー9により分割された補正用光束24rは、補正光学調整部4を経て光量が調整され、ハーフミラー16を経て入口スリット25から分光器21に入射する。補正用光束24rにより励起光強度の変動によるスペクトル光強度の変動が補正されて、各成分のラマンスペクトル強度が検出される。

【0048】なお、入射光に対して、被測定物質11からの散乱光のなす角を $\theta$ とすると、図2の実施例では、 $\theta$ =180°としているが、これの限るものでなく、0° $\leq$  $\theta$ <360°であればよい。

【0049】図3は、 $\theta=90$ °の場合の装置を示し、図2に示す装置と互いに共通する部分については同一番号を付して説明を省略する。

【0050】図4はフローセル使用時の被測定物質11

の流入及び排出の経路例を示した図である。被測定物質 11は検体液流入ライン32からセルホルダー30内の フローセルに流入し、セルホルダー30の側面に開けら れた励起光入射窓34から入射した励起光がそのフロー セルに照射され、フローセル中で励起されたラマン光は ラマン光出射窓36から出て測定対象光学調整部3に入 る。測定後、被測定物質11は検体液排出ライン38を 通り、廃液ボトル40に廃棄される。また、この検体液 排出ライン38は、下水などの水路に直接通じていても よい。

【0051】図4のフローセルでは、 $\theta$  = 90° としているが、これの限るものでなく、0°  $\leq \theta$  < 360° であればどの位置にラマン光出射窓36があっても良い。【0052】(実施例1)

正常尿のラマン測定

図 5 は正常尿のラマンスペクトルである。  $1000 \text{ c m}^{-1}$ 付近のピークは尿素由来のもので、 $1650 \text{ c m}^{-1}$ 付近と $3000 \text{ c m}^{-1}$ 付近のピークは溶媒である水に由来する。

【0053】(実施例2) ラマン分光法を用いた尿中アルブミンの定量

図6と7は、正常尿に対してアルブミンの増量試験を行った結果である。図6は正常尿にアルブミンを約15mg/m l 増量した試料のスペクトルを表したものである。尿中に存在する複数の成分が異なる濃度で存在するので、複合的なスペクトルになっている。このスペクトルの2370 c m-1の強度と濃度との相関関係を調べた結果が、図7

【0054】(実施例3)

である。

ラマン分光法を用いた尿中グルコースの定量

図8と9は、正常尿に対してグルコースの増量試験を行った結果である。図8は正常尿にグルコースを飽和量増量した試料のスペクトルを表したものである。このスペクトルの波数0~4000 c m-1でのラマンスペクトル強度と濃度との相関関係を調べた結果が、図9である。

【0055】(実施例4)

ラマン分光法を用いた尿中尿素の定量

図10と11は、正常尿に対して尿素の増量試験を行った結果である。図10は正常尿に尿素を300 mg/ml 増量した試料のスペクトルを表したものである。このスペクトルの $1008 \text{ cm}^{-1}$  の強度と濃度との相関関係を調べた結果が、図11である。

【0056】(実施例5)

ラマン分光法を用いた尿中アセトンの定量

図12と13は、正常尿に対してアセトンの増量試験を行った結果である。図12は正常尿にアセトンを60% (V/V) 増量した試料のスペクトルを表したものである。このスペクトルの1080 c m-1 の強度と濃度との相関関係を調べた結果が、図13である。

【0057】(実施例6)

ラマン分光法を用いた尿中アセトン、尿素及びグルコー

### スの同時定量

図14~16は正常尿に対してアセトン、尿素及びグルコースをそれぞれ異なる濃度で添加し、測定した結果である。図14は正常尿にアセトンを37.5% (V/V)になるように添加した試料のスペクトルである。図15は正常尿にアセトンを17% (V/V)、尿素を25mg/ml、グルコースを416 $\mu$ g/mlになるように添加した試料のスペクトルであり、図16はアセトンを17% (V/V)、尿素を50mg/ml、グルコースを1.17mg/mlになるように添加した試料のスペクトルである。

【0058】図17~22は尿素に関して、1008cm  $^{-1}$ 、1063cm $^{-1}$ 、1168cm $^{-1}$ 、531cm $^{-1}$ 、597cm $^{-1}$ 及び1613cm $^{-1}$ の波数位置で、ラマンスペクトル強度と濃度との相関をとったものである。また、図23~26はアセトンに関して、805cm $^{-1}$ 、1237cm $^{-1}$ 、1429cm $^{-1}$ 及び2941cm $^{-1}$ の波数位置で、同様に相関をとったものであり、図27はグルコースに関して2924cm $^{-1}$ の波数位置で同様に相関をとったものであり、いずれも相関係数  $^{2}$ は0.9以上で、良好な結果が得られた。

【0059】(実施例7)

ラマン分光法を用いた尿中タンパク及びアセト酢酸リチ ウムの同時定量

図28~30は正常尿に対してアルブミン及びアセト酢酸リチウムをそれぞれ異なる濃度で添加し、測定した結果である。図28はアルブミンを0.66mg/ml、アセト酢酸リチウムを1.4mg/mlになるように添加した試料のスペクトルである。

【0060】図29はアルブミンに関して $620 c m^{-1}$ の強度と濃度との相関関係を調べた結果である。また、図30はアセト酢酸リチウムに関して $829 c m^{-1}$ の強度と濃度との相関関係を調べた結果である。いずれも相関係数 $R^2$ は0.9以上であり、良好な結果が得られた。

【0061】 (実施例8)

ラマン分光法を用いた尿中ウロビリン及びジタウロビリ ルビンの同時定量

図31~33は正常尿に対してウロビリン及びジタウロビリルビンをそれぞれ異なる濃度で添加し、測定した結果である。図31はウロビリンを0.13mg/ml、ジタウロビリルビンを0.286mg/mlになるように添加した試料のスペクトルである。

【0062】図32はウロビリンに関して2370 c m-1の強度と濃度との相関関係を調べた結果である。また、図33はジタウロビリルビンに関して1263 c m-1の強度と濃度との相関関係を調べた結果である。いずれも相関係数 $R^2$ は0.9以上であり、良好な結果が得られた。

【0063】(実施例9)

ラマン分光法を用いた尿中成分の検出

図34~39は正常尿に対してアセト酢酸リチウム(13.3 mg/ml)、 $\beta$ -ヒドロキシ酪酸(16%, V/V)、グロブリン(30 mg/ml)、ヘモグロビン

(30mg/ml)、ジタウロビリルビン(0.3mg/ml)、亜硝酸ナトリウム(55.28mg/ml) をそれぞれ添加し、測定した結果である。

【0064】任意のピークの強度変化を確認することで、その存在の有無が確認できる。例えば、図34のアセト酢酸リチウムでは829 c m-1に正常尿のスペクトルでは得られなかったラマンピークが出現している。これにより、アセト酢酸リチウムの存在が確認できる。同様に、図35の $\beta$ -ヒドロキシ酪酸では1630 c m-1のピークが、図36のグロブリンでは特に852 c m-1のピークが、図37のヘモグロビンでは1592 c m-1のピークが、図39の亜硝酸ナトリウムでは813 c m-1のピークがそれぞれ出現することを確認すれば、その存在有無が確認できる。

【0065】(実施例10)

ラマン分光法を用いた体液中成分の検出

図 $40\sim51$ は蒸留水に対して尿酸、葉酸、L-Pスコルビン酸、ビタミン $B_2$ 、クレアチン1水和物、クレアチニン、 $\alpha-P$ ミラーゼ、 $\beta-P$ ミラーゼをそれぞれ飽和量、アンモニアを25%(V/V)、イノシトール、ガラクトース、フルクトースをそれぞれ飽和量になるように添加し、測定した結果である。

【0066】実施例9と同様に、任意のピークの強度変 化を確認することで、その存在の有無が確認できる。図 40の尿酸に対しては670 c m-1のピークが、図41の 葉酸に対しては661 c m-1のピークが、図42のアスコ ルビン酸に対しては1703 c m-1のピークが、図43のビ タミンB2に対しては890 c m-1のピークが、図44のク レアチン1水和物に対しては830 c m-1のピークが、図 45のクレアチニンに対しては695cm-1のピークが、 図46のα-アミラーゼに対しては1864cm-1のピーク が、図47のβーアミラーゼに対しては898cm-1のピ ークが、図48のアンモニアに対しては3407cm-1のピ ークが、図49のイノシトールに対しては443cm-1の ピークが、図50のガラクトースに対しては495cm-1 のピークが、図51のフルクトースに対しては599cm-<sup>1</sup>のピークがそれぞれ出現することを確認することで、 その存在の有無を確認できる。

【0067】図52は各成分の測定波数を示した図表である。破線で囲んだ波数位置を選択することでピークの重複、混合雅回避でき、またトータルタンパク量を測定する際は2370cm-1付近を、トータルケトン体を測定する際は2940cm-1付近を選択して測定すればよい。また、本発明の精度を確認できるように、何種類かの被測定物質について得られた相関係数を一覧表に示した。図53がそれである。多変量回帰分析などの解析手法を用いることでさらに精度良く測定できる。

【0068】(実施例11)

多変量回帰分析を用いた尿中複数成分の同時測定

正常尿に尿素を150mg/dl、300mg/dl、450mg/dl、亜硝酸ナトリウムを600mg/dl、1.2g/dl、1.8mg/dl、アセトンを300mg/dl、600mg/dl、900mg/dlそれぞれ任意の組み合わせで添加し、スペクトル測定を行い、多変量回帰分析を用いて濃度の定量を行った。

【0069】尿中に存在する任意の物質の濃度 C は次の式で近似することができる。

#### 【数3】

$$C = \sum_{i=1}^{R} k (\lambda i) \cdot A (\lambda i)$$

k (入i):波数入iにおける比例定数

A (入i):波数入iにおけるラマン光強度

k(λi)は分析値既知試料の濃度と、推定した濃度との相関係数が最も高くなるように、多変量回帰分析の手順の中で決定される。なお、この計算は市販の処理用ソフトウエアに予め組み込まれていて自動的に行なわれ、濃度を求めたい尿中物質ごとにこの式が作成される。

【0070】スペクトル測定から濃度定量までの処理を図54のフローチャートに従って行なった。本例では、一切の前処理は行わず、処理用ソフトウェアとして、パーキンエルマー社のQUANT+を用いた。処理法としてPCR法を採用した。また、フルクロスバリデーションを行う際は、キャリブレーションモデルの精度の評価は省くことができる。

【0071】図55は本例で得られた計算値と実測値(参照値)との相関図であり、相関係数 $R^2$ とSEPはそれぞれ尿素が0.986と18.13、亜硝酸ナトリウムが0.992と57.17、アセトンが0.956と69.74であった。ここで、SEPは、予測標準偏差であり、以下に示した計算式により算出される。

### 【数4】

SEP = 
$$\{\sum_{i=1}^{n} (d i - D)^{2} / (n-1)^{2}\}^{1/2}$$

d i : キャリブレーションモデルによる計算値と実測値 との差

D:diの平均値

n:評価用試料の数

SEPが小さい方がキャリブレーションモデルの精度が高いことを意味する。

#### [0072]

【発明の効果】以上詳述した様な手法で同時に複数の成分が定性・定量できる。本発明では体液試料に対し、ラマン励起光を照射し得られたスペクトルから測定しようとする複数の体液中成分について、適当な波数位置の強度を得て、体液中の成分を定量分析できるようになり、試験紙や試薬などの消耗品が不要となり、また、使用後の廃棄の問題も発生しない。また、体液中の他の成分の干渉がある場合でも、多変量回帰分析法などの手法を利用することにより、体液中の複数成分を同時に定性・定

量分析できるようになる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の方法を適用する測定装置の概略を示す ブロック図である。

【図2】図1のブロック図を詳細に表した具体的な例を示す装置構成図であり、入射光に対して被測定物質からの散乱光を180°方向に取り出す例である。

【図3】図1のブロック図を詳細に表した具体的な例を示す装置構成図であり、入射光に対して被測定物質からの散乱光を90°方向に取り出す例である。

【図4】フローセル使用用の被測定物質の流入及び排出 の経路を示した斜視図である。

【図5】正常尿のラマンスペクトルを示す図である。

【図6】正常尿にアルブミンを約15mg/ml増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図7】尿中のアルブミン濃度と波数2370.75 c m-1でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図8】正常尿にグルコースを飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図9】尿中のグルコース濃度と波数0~4000 c m-1のラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図10】正常尿に尿素を約300mg/ml増量した 試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図11】尿中の尿素濃度と波数1008cm-1のラマン散 乱光強度との相関を示す図である。

【図12】正常尿にアセトンを60%(V/V)になるように増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図13】尿中のアセトン濃度と波数1080 c m-1のラマン散乱光強度との相関を調べた図である。

【図14】正常尿にアセトンを37.5% (V/V) になるように増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図15】正常尿にアセトンを17% (V/V)、尿素を25mg/m I 及びグルコースを416 $\mu$ g/m I になるように増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図16】正常尿にアセトンを17%(V/V)、尿素を50mg/m|及びグルコースを1.17mg/m|になるように増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図17】尿中の尿素濃度と波数1008 c m-<sup>1</sup>でのラマン 散乱光強度との相関を示す図である。

【図18】尿中の尿素濃度と波数1063 c m-1でのラマン 散乱光強度との相関を示す図である。

【図19】尿中の尿素濃度と波数1168cm-1でのラマン 散乱光強度との相関を示す図である。

【図20】尿中の尿素濃度と波数531cm-<sup>1</sup>でのラマン 散乱光強度との相関をを示す図である。

【図21】尿中の尿素濃度と波数597cm-1でのラマン

散乱光強度との相関を示す図である。

【図22】尿中の尿素濃度と波数1613cm-1でのラマン 散乱光強度との相関を示す図である。

【図23】尿中のアセトン濃度と波数805cm-1でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図24】尿中のアセトン濃度と波数1237cm-1でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図 2 5】 尿中のアセトン濃度と波数1429 c m-1でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図26】尿中のアセトン濃度と波数2941 c m-1でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図27】尿中のグルコース濃度と波数2924 c m-1でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図28】正常尿にアルブミンを約0.66mg/mlとアセト酢酸リチウムを約1.4mg/ml増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図29】尿中のアルブミン濃度と波数620cm-1でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図30】尿中のアセト酢酸リチウム濃度と波数829 c m-1でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図31】正常尿にウロビリンを約0.13mg/ml とジタウロビリルビンを約0.286mg/ml増量し た試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図32】尿中のウロビリン濃度と波数2370 c m−1でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図33】 尿中のジタウロビリルビン濃度と波数1263 c  $m^{-1}$ でのラマン散乱光強度との相関を示す図である。

【図34】正常尿にアセト酢酸リチウムを13.3mg /m | 増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図35】正常尿に $\beta$  – ヒドロキシ酪酸を16% (V/V) になるように増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図36】正常尿にグロブリンを30mg/ml増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図37】正常尿にヘモグロビンを30mg/ml増量 した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図38】正常尿にジタウロビリルビンを0.3mg/ml増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図39】正常尿に亜硝酸ナトリウムを55.28mg /m | 増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。 【図40】蒸留水に尿酸を飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図41】蒸留水に葉酸を飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図42】蒸留水にL-アスコルビン酸を飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図43】蒸留水にビタミンB2を飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図44】蒸留水にクレアチン1水和物を飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図45】蒸留水にクレアチニンを飽和量増量した試料 のラマンスペクトルを示す図である。

【図46】蒸留水にα-アミラーゼを飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図47】蒸留水にβ-アミラーゼを飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図48】蒸留水にアンモニアを25%(V/V)になるように増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図49】蒸留水にイノシトールを飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図50】蒸留水にガラクトースを飽和量増量した試料 のラマンスペクトルを示す図である。

【図51】蒸留水にフルクトースを飽和量増量した試料のラマンスペクトルを示す図である。

【図52】各体液中成分の測定波数を示した図表である。

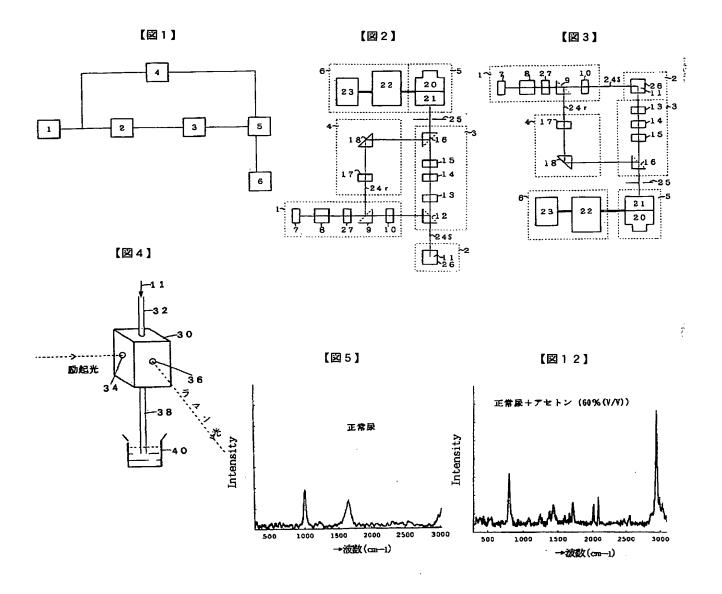
【図53】抜粋した体液中成分について、それぞれの濃度とラマン散乱光強度との相関係数を示した図表である。

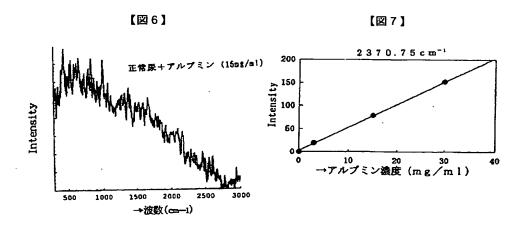
【図54】多変量回帰分析法を適用する場合の、スペクトル測定から濃度定量までの手順を示すフローチャート 図である。

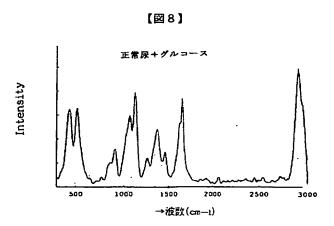
【図55】尿中の複数成分の多変量回帰分析法により算出した計算値と実測値との相関図である。

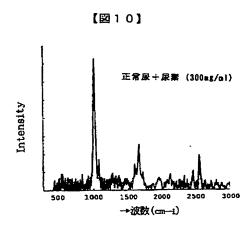
#### 【符号の説明】

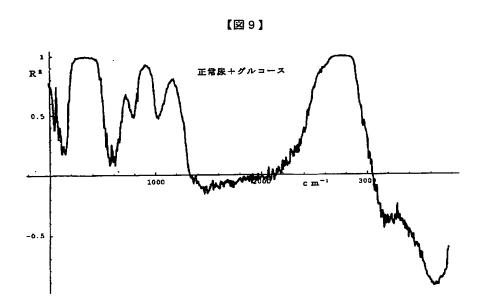
- 1 光源部
- 2 試料部
- 3 測定対象光学調整部
- 4 補正光学調整部
- 5 分光検出部
- 6 データ処理部

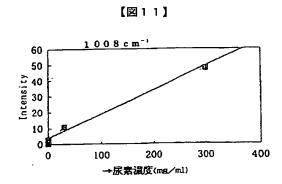


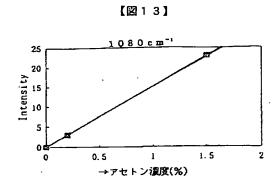




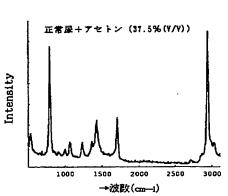




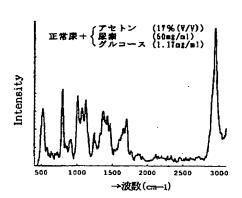




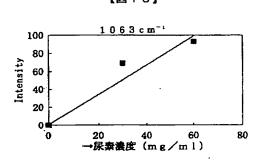




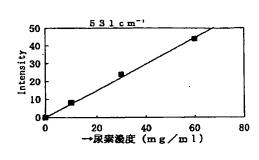
### 【図16】



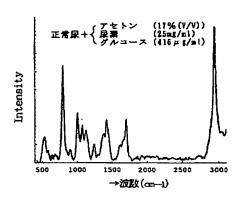
# 【図18】



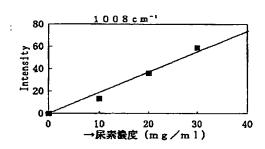
## [図20]



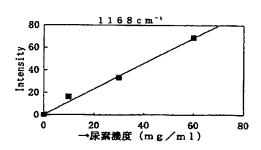
## 【図15】



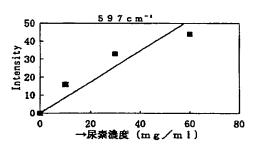
【図17】

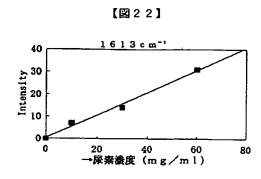


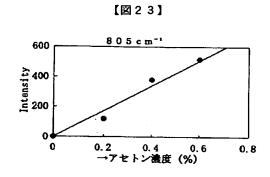
【図19】

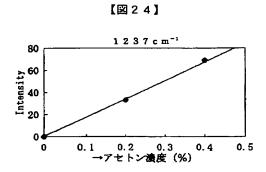


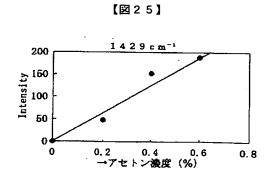
【図21】

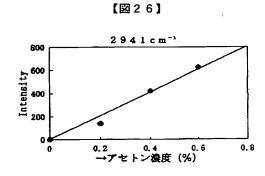


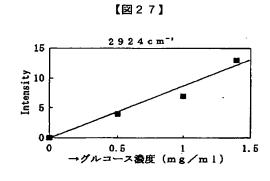


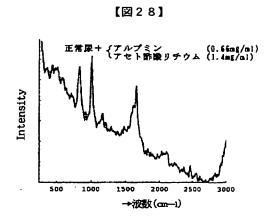


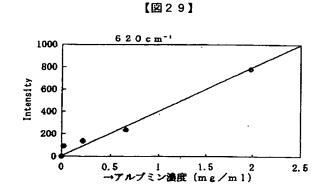


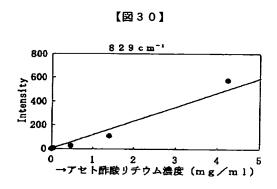


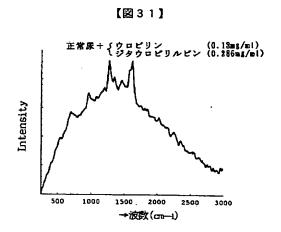


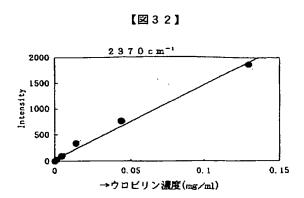


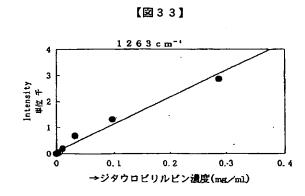


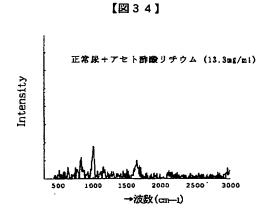


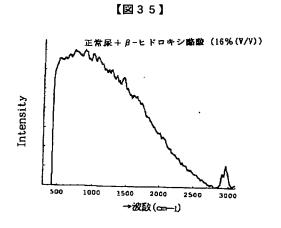


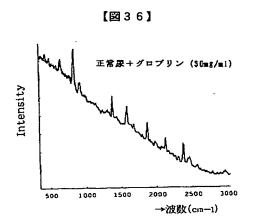


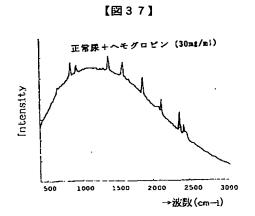


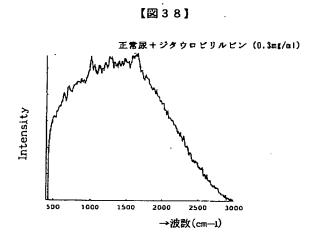


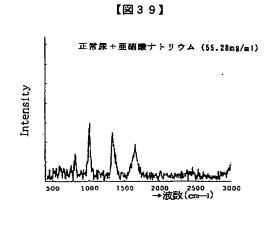


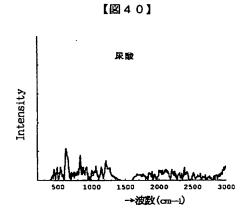


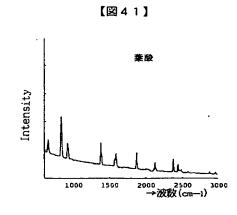


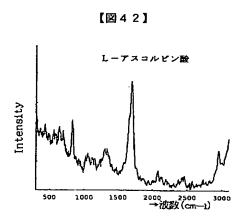


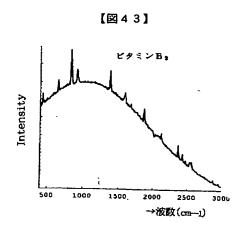


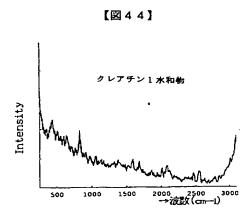


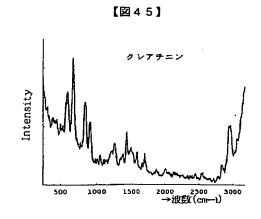


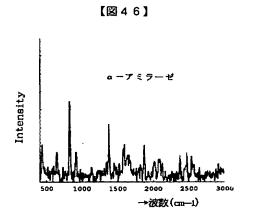


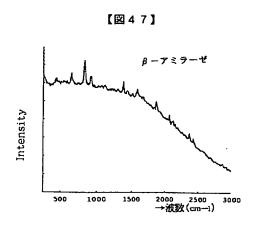


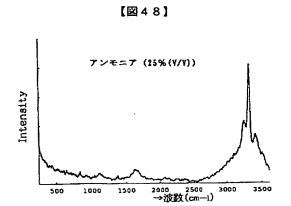


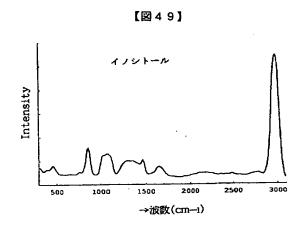


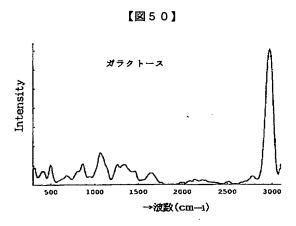


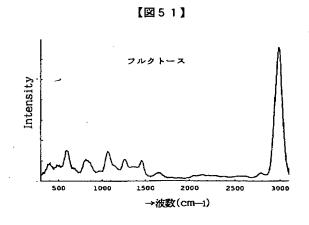












【図53】

康分	和陽係数尺2
アルブミン	0.999
グロブリン	0.994
へそグロビン	0.986
グルコース	0.964
アセト酢酸りチウム	0.998
B-ヒドロキシ酪酸	0.997
ナセトン	0.999
ジタウロビリルビン	0. 994
ウロビリン	0.994
亜硝酸ナトリウム	0: 998
<b>尿索</b>	0. 998

【図52】

ルブミン		フマン尿検査(尿	(尿中成分検出波数一覧)			
イボン グロン グロピン カロピン フロピリルピン ロンピリン ロンピリン マロピリルピン マロピリルピン マロピリルピン マロピリルピン マロピリルピン マロピリルピン マロピリスピン マロピリスピン マロピリスピン マンコー マンコー マンコー マンコー マロピリスピン マンコー マンコー マロピリスピン マンコー マンコー マロピリスピン マンコー マンコー マンコー マンコー マンコー マンコー マンコー マンコ	1.85	0~1000	1000~1500	1500~2000	2000~2500	2500~
プレン マロート コート マロ ア カロ ロ ア カロ ロ ア カロ ア カロ ア カロ ア カロ ア	7 11	620,830			2370	
フロート 1 1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	.\		1383	1592. 1877	2125,2370,2433	
マーロー マーロー マーロー スペーク マース は ない マース マース マース マース マース マース マース・マース アー・マーク マー・マーク マー・マー・マー・マー・マー・マー・マー・マー・マー・マー・マー・マー・マー・マ	ם וג	837 923	1383,1592	1870	2125,2370,2433	
ト所様リチウム 829 1080 1237. トン 805 1080 1237. クロビリルビン 813 1008 1063.1168 1051 168 1051 168 1051 168 1051 1168 1051 1168 1051 1168 1168 1168 1168 1168 1168 1168 11	к	524,648,779,840,914	1054,1076,1276,1346,1426	1640		2900,2924
トン ロビリルビン ピリン 位ナトリウム 531.597 1008 1063.1168 531.597 1008 1063.1168 531.597 1008 1063.1168 531.597 1008 1053.1168 531.597 1008 1053.1168 531.597 1063.1168 531.597 1063.1168 531.597 1063.1168	存成リチウム	829	1383	1870	2377	2937
ドン ウロビリルビン 957 1237. ビリン (位ナトリウム 813 1008 1063.1168 137 137 137 137 137 137 137 137 137 137	ドロキン高級	•		1450 1587 1630		2900,2941
ロロビリルビン 813 1263 1263 1263 1263 1263 1263 1263 12						2941
(位ナトリウム 813 1008 1063.1168	٦٦,	822	1263	1616		
(位ナトリウム 531.597 1008 1008 1063.1168					2370	
531.597 1008 1063.1168	ナトリウム	813	1348			
651 845,931 561 845,931 830 ミンB: 434, 656, 828,890 アチン」本和物 638,610,695,847,898 1051			1008,1063,1168	1613		
661 846,931 830 434, 656. 828.890 630 568,610,695,847,898 1051		029				
830 434. 656. 828.890 630 568,610,695,847,898 1051	-		1385	1592, 1877	2123, 2369, 2430	
434. 656. 828.890 830 568.610.695.847,898 1051	テポン類			1703		2949
	. 0	656.	1347	1576, 1864	2136, 2390, 2449	
7 1 4 4 7 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	テンコ本首物	830		1593		
13 61 7		568,610,695,847,898	1051	1576.1593		2898, 2932, 2966
	: 5 - E	423.561.822.898	1363	1576, 1864	2364	
6-アミラーゼ 406.652,813,898	ا ا ئۇ	.652,813,898	1364	1576. 1864		2695
アンモニフ						3220,3322,3407

文明なる (写中の) 対対対対域

【図54】

